This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

int. Cl. 3:

Aktenzeichen:

Offenlegungstag:

Anmeldetag:

1

2

Ø

❸

3



A 61 K 31/17

A 61 K 31/235 A 61 K 31/275 A 61 K 31/34 A 61 K 31/54 A 61 K 31/40 A 61 K 31/53 A 61 K 31/435 A 61 K 31/41

C 07 D 283/00 C 07 D 227/10

Offenlegungsschrift

P 29 28 485 Biorma Deutschland GmbH Ratent- u. Lizenzabteilung K 801 29 1087 27. FEB. 2002

Eing.:

O WY. 🔾 ablegen

Vert. wie Vorg. / angegeg

Unionspriorität:

39 39 39

(3) Bezeichnung: Verwendung von Harnstoffderivaten als Arzneimittel bei der

Behandlung von Fettstoffwechselstörungen

0 Anmelder: Bayer AG, 5090 Leverkusen

0 Erfinder: Kabbe, Hans-Joachim, Dipl.-Chem. Dr., 5090 Leverkusen;

Klauke, Erich, Dipl.-Chem. Dr., 5068 Odenthal; Krause, Hans Peter, Dr.;

Mardin, Mithat, Dipl.-Chem. Dr.; Sitt, Rüdiger, Dr.; 5600 Wuppertal

Patentansprüche

 Verwendung von Harnstoffderivaten der allgemeinen Formel I

$$R^{1} R^{2}$$
 $R^{4} - N - C - N - R^{3}$ (I)

in welcher

R¹ und R² gleich oder verschieden sind und jeweils für Wasserstoff, geradkettiges, verzweigtes oder cyclisches Alkyl, für Aryl oder Aralkyl stehen, wobei die genannten Alkyl- und Arylreste ihrerseits gegebenenfalls substituiert sind durch Halogen oder Alkyny

durch Halogen oder Alkoxy. gleich oder verschieden sind und jeweils für einen Aryloder Heteroarylrest stehen, wobei diese Reste gegebenenfalls durch 1, 2, 3 oder 4 gleiche oder verschiedene Substituenten aus der Gruppe Nitro, Cyano, Halogen, Azido, Hydroxy, Amino, Carboxy, Aminocarbonyl, Aminosulfonyl, wobei die Aminogruppen jeweils durch Alkyl oder Aryl 1oder 2-fach substituiert sein können, Alkoxycarbonyl, Acyloxy, Acylamino, SO-Alkyl, SO,-Alkyl, Acyl, Phenyl, Phenoxy, Phenylmercapto, Alkyl, Alkoxy oder Alkylmercapto, wobei die genannten Alkyl-, Alkoxy- und Alkylmercaptoreste ihrereseits gegebenenfalls durch 1 oder mehrere Fluoratome substituiert sind und wobei die genannten Phenyl-, Phenylmercapto- und Phenoxysubstituenten ihrerseits wiederum substituiert sein können durch Halogen, Alkyl, Alkoxy oder Alkylmercapto, wobei die Alkyl-, Alkoxy- und Alkylmercaptoreste gegebenenfalls 1 oder mehrfach durch Fluor substituiert sind, oder wobei zwei benachbarte Substituenten am Arylrest gemeinsam mit den beiden Kohlenstoffatomen, an denen sie stehen, für einen gegebenenfalls durch Fluor substituierten Dioxan oder

•

030065/0364

Dioxolring stehen.

für Sauerstoff, Schwefel oder eine Cyanamidgruppe steht,

bei der Behandlung von Erkrankungen des Fettstoffwechsels.

 Verwendung gemäß Anspruch I von Verbindungen der allgemeinen Formel I, in welcher

R¹ und R² gleich oder verschieden sind und jeweils für Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, Phenyl oder Benzyl stehen, wobei die genannten Alkyl-und Phenylreste ihrerseits gegebenenfalls substituiert sind durch Fluor oder Chlor,

 ${ t R}^3$ und ${ t R}^4$ gleich oder verschieden sind und jeweils für einen Phenyl- oder Naphthylrest stehen, wobei diese Reste, insbesondere der Phenylrest, gegebenenfalls substituiert ist durch 1, 2, 3 oder 4 gleiche oder verschiedene Substituenten aus der Gruppe Nitro, Cyano, Halogen, insbesondere Fluor oder Chlor, Azido, Hydroxy, Amino, Carboxy, Aminocarbonyl, Aminosulfonyl, wobei die Aminogruppen jeweils durch Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen oder Phenyl substituiert sein können, Phenyl, Phenoxy, Alkoxycarbonyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, Acyloxy mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, Acylamido mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, Acyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, SO2-Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, oder durch Alkyl, Alkoxy oder Alkylmercapto jeweils 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, wobei diese Alkyl-, Alkoxy- und Alkylmercapto-Reste ihrerseits gegebenenfalls durch Fluor ein- oder mehrfach substituiert sind und

X für Sauerstoff, Schwefel oder die Cyanamidgruppe steht.

Le A 19 667

10

15

20 .

25

030065/0364

3. Verwendung gemäß Anspruch 1 von Verbindungen der allgemeinen Formel I, in welcher

R¹ und R² jeweils für Wasserstoff stehen,
R³ und R⁴ gleich oder verschieden sind und jeweils
für Phenyl stehen, das durch Halogen, insbesondere
Fluor oder Chlor, Trifluormethyl, Trifluormethoxy,
Trifluormethylmercapto, Cyano, Carboxy, Alkyl, Alkoxy,
Acyl, Alkoxycarbonyl oder Dialkylaminosulfonyl, mit jeweils
1 bis 4 Kohlenstoffatomen in den Alkyl-, Alkoxy- und
Acylresten, ein-, zwei-, drei- oder vierfach substituiert
ist.

- 4. Verwendung gemäß Anspruch 1 von Verbindungen der allgemeinen Formel I, in welcher
- R¹ und R² für Wasserstoff stehen,

 für Sauerstoff steht und

 R³ und R⁴ jeweils für Phenyl stehen, welches durch 1, 2

 oder 3 gleiche oder verschiedene Substituenten aus

 der Gruppe Chlor, Fluor, Cyano, Trifluormethyl,

 Trifluormethoxy, Trifluormethylmercapto, Dialkylaminosul
 phonyl, Alkoxycarbonyl oder Alkyl, mit jeweils 1 bis 4

 Kohlenstoffatomen in den Alkyl- und Alkoxyresten, substituiert ist.
 - Lipidabsorptionshemmende Arzneimittel enthaltend mindestens eine Verbindung der allgemeinen Formel I gemäß Anspruch 1.
- 25 6. Verfahren zur Herstellung von lipidabsorptionshemmenden Arzneimitteln, dadurch gekennzeichnet, daß man mindestens eine Verbindung der allgemeinen Formel I gemäß Anspruch 1 mit üblichen Hilfs- und Trägerstoffen in eine geeignete Applikationsform überführt.

BAYER AKTIENGESELLSCHAFT

5090 Leverkusen, Bayerwerk

Zentralbereich Patente, Marken und Lizenzen KS/mo-c II (Pha)

13. Juli 1979

Verwendung von Harnstoffderivaten als Arzneimittel bei der Behandlung von Fettstoffwechselstörungen

Die vorliegende Erfindung betrifft die Verwendung von bekannten und neuen Harnstoffderivaten zur Beeinflussung des Fettstoffwechsels sowie Arzneimittel enthaltend diese Verbindungen.

5 Einige der erfindungsgemäß verwendbaren Harnstoffderivate sind bereits bekannt (vergl. DT-OS 1 443 560; US-Pat. 3 335 142; US-Pat. 3 856 952; US-Pat. 3 903 130). Für diese bekannten Harnstoffderivate sind ebenfalls einige biologische Wirkungen beschrieben. Sie können z.B. als Herbizide, Bakterizide, Fungizide und Futterzusatzstoffe Verwendung finden. Ihre Wirkung auf den Fettstoffwechsel, insbesondere ihre lipidabsorptionshemmende Wirkung ist bisher noch nicht bekannt geworden.

Die vorliegende Erfindung betrifft die Verwendung von 15 Harnstoffderivaten der allgemeinen Formel I

in welcher

R¹ und R² gleich oder verschieden sind und jeweils für Wasserstoff, geradkettiges, verzweigtes oder cyclisches Alkyl, für Aryl oder Aralkyl stehen, wobei die genannten Alkyl- und Arylreste ihrerseits gegebenenfalls substituiert sind durch Halogen oder Alkoxy,

 $\ensuremath{\text{R}^3}$ und $\ensuremath{\text{R}^4}$ gleich oder verschieden sind und jeweils für einen Aryl- oder Heteroarylrest stehen, wobei diese Reste gegebenenfalls durch 1, 2, 3, oder 4 gleiche oder verschiedene Substituenten aus der Gruppe Nitro, Cyano, Halogen, Azido, Hydroxy, Amino, Carboxy, Aminocarbonyl, Aminosulfonyl, wobei die Aminogruppen jeweils durch Alkyl oder Aryl 1- oder 2-fach substituiert sein können, Alkoxycarbonyl, Acyloxy, Acylamino, SO-Alkyl, SO,-Alkyl, Acyl, Phenyl, Phenoxy, Phenylmercapto, Alkyl, Alkoxy oder Alkylmercapto, wobei die genannten Alkyl-, Alkoxy- und Alkylmercaptoreste ihrerseits gegebenenfalls durch 1 oder mehrere Fluoratome substituiert sind und wobei die genannten Phenyl-, Phenylmercaptound Phenoxysubstituenten ihrerseits wiederum substituiert sein können durch Halogen, Alkyl, Alkoxy oder Alkylmercapto, wobei die Alkyl-, Alkoxy- und Alkylmercaptoreste gegebenenfalls 1 oder mehrfach durch Pluor substituiert sind, oder wobei zwei benachbarte Substituenten am Arylrest gemeinsam mit den beiden Kohlenstoffatomen, an denen sie stehen, für einen gegebenenfalls durch Fluor substituierten Dioxan oder Dioxolring stehen.

x für Sauerstoff, Schwefel oder eine Cyanamidgruppe steht,

bei der Behandlung von Erkrankungen des Fettstoffwechsels sowie bei der Herstellung von Fettstoffwechselbeeinflussenden Arzneimitteln, sowie einige neue Verbindungen aus dieser Stoffgruppe.

Überraschenderweise zeigen die Harnstoffderivate der allgemeinen Formel I eine starke lipidabsorptionshemmende Wirkung. Bei Kenntnis des Standes der Technik konnte nicht erwartet werden, daß Verbindungen dieser Stoffklasse als lipidabsorptionshemmende Wirkstoffe verwendet werden können. Ihre bereits bekannte Verwendung als Futterzusatzstoffe in der Tierhaltung und ihre bakterizide Wirkung ließen erwarten, daß nach ihrer Applikation der 15 Körper Nahrungsmittel verstärkt aufnimmt, was zu der in der Tierhaltung erwünschten Gewichtszunahme führt. Die lipidabsorptionshemmende Wirkung und die hieraus resultierende Möglichkeit, die Harnstoffderivate als Zusatzstoffe bei Nahrungsmitteln zu verwenden, bzw. durch Applikation entsprechender Arzneimittelformulierungen die Lipidabsorption aus Nahrungsmitteln zu hemmen, stellt die Überwindung eines aus dem Stand der Technik resultierenden Vorurteils dar.

Die Verwendung von Harnstoffderivaten bei der Behandlung von Hyperlipämien ermöglicht die Behandlung auch solcher Patienten, die gegenüber bereits bekannten Lipidabsorptionshemmern Unverträglichkeit oder Gewöhnung zeigen. Die erstmalige Verwendung der Harnstoffderivate als Wirkstoffe bei der Behandlung von Hyper-

lipämien stellt somit eine Bereicherung der Pharmazie dar.

Die Harnstoffderivate der allgemeinen Formel I werden in an sich bekannter Weise hergestellt, indem man

a) ein Amin der allgemeinen Formel II

in welcher

 ${\tt R}^1$ und ${\tt R}^4$ die oben angegebene Bedeutung haben, mit einer Verbindung der allgemeinen Formel III

in welcher

R³ und X die oben angegebene Bedeutung haben und in einem inerten organischen Lösungsmittel bei Temperaturen zwischen 20°C und 120°C umsetzt.

[Variante a) ergibt symmetrische und unsymmetrische Harnstoffderivate, in denen R² immer Wasserstoff bedeutet],

15 b) oder ein Amin der allgemeinen Formel II

in welcher

 R^1 und R^4 die oben angegebene Bedeutung haben,

mit Chlorameisensäurephenylester der Formel IV

$$clcooc_6H_5$$
 (IV)

bei Temperaturen zwischen O° und 25°C umsetzt und den dabei entstehenden Phenylcarbamidsäureester der allgemeinen Formel V

$$R^{4}$$
-N-COOC₆H₅ (V)

direkt oder nach Isolierung mit einem Amin der allgemeinen Formel VI

in welcher

R² und R³ die oben angegebene Bedeutung haben, in einem inerten organischen Lösungsmittel bei Temperaturen zwischen 20°C und 200°C umsetzt [Variante b) liefert Harnstoffderivate, in denen X Sauerstoff bedeutet],

oder

15 c) einen Thioester der allgemeinen Formel VII

in welcher

R¹ und R⁴ die oben angegebene Bedeutung haben, X für Schwefel oder Cyanamid steht, mit einem Amin der allgemeinen Formel VI

in welcher

R² und R³ die oben angegebene Bedeutung haben, gegebenenfalls in Gegenwart von inerten organischen Lösungsmitteln bei Temperaturen zwischen 20 und 180°C so lange umsetzt, bis die Alkylmercaptan-Entwicklung beendet ist, oder

d) eine Verbindung der allgemeinen Formel VIII

$$X = C$$
 (VIII

in welcher

X die oben angegebene Bedeutung hat und Y und Y' gleich oder verschieden sind und für einen nukleophil austauschbaren Rest wie Chlor, Alkylmercapto oder Phenoxy stehen,

mit 2 Mol eines Amins der allgemeinen Formel (II)

in welcher

 ${ t R}^1$ und ${ t R}^4$ die oben angegebene Bedeutung haben, gegebenenfalls in Gegenwart von inerten organischen Lösungsmitteln umsetzt;

[Variante d) ergibt immer symmetrische Harnstoffderivate, in denen jeweils R¹ mit R² und R³ mit R⁴ identisch sind,

Bei den vorstehenden Verfahrensvarianten a), b), c) und d) können die Amine der allgemeinen Formel (II) bzw. der allgemeinen Formel (VI) jeweils alternativ eingesetzt werden, wenn die Bedeutung von \mathbb{R}^1 und \mathbb{R}^4 , bzw. von \mathbb{R}^2 und \mathbb{R}^3 in dem jeweiligen Reaktionspartner vorgegeben ist.

Die Erfindung betrifft insbesondere die Verwendung von Harnstoffderivaten der allgemeinen Formel (I),

in welcher

10

15

R¹ und R² gleich oder verschieden sind und jeweils für Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, Phenyl oder Benzyl stehen, wobei die genannten Alkyl-und Phenylreste ihrerseits gegebenenfalls substituiert sind durch Fluor oder Chlor,

20 R³ und R⁴ gleich oder verschieden sind und jeweils für einen Phenyl- oder Naphthylrest stehen, wobei diese Reste, insbesondere der Phenylrest, gegebenenfalls substituiert ist durch 1, 2, 3 oder 4 gleiche oder verschiedene Substituenten aus der Gruppe Nitro, Cyano, Halogen, insbesondere Fluor oder Chlor, Azido, Hydroxy, Amino, Carboxy,

Aminocarbonyl, Aminosulfonyl, wobei die Aminogruppen jeweils durch Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen oder Phenyl substituiert sein können, Phenyl, Phenoxy, Alkoxy-carbonyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, Acyloxy mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, Acylomido mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, Acylomido mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, SO₂-Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, oder durch Alkyl, Alkoxy oder Alkylmercapto mit jeweils 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, wobei diese Alkyl-, Alkoxy- und Alkylmercapto-Reste ihrerseits gegebenenfalls durch Fluor ein- oder mehrfach substituiert sind und

X für Sauerstoff, Schwefel oder die Cyanamidgruppe steht.

Vorzugsweise enthalten die vorgenannten Alkyl-, Alkoxy-, Alkylmercapto- und Acylreste 1 bis 4 Kohlenstoffatome.

Von besonderem Interesse ist die Verwendung von Verbindungen der allgemeinen Formel (I),

in welcher

R¹ und R² jeweils für Wasserstoff stehen,
R³ und R⁴ gleich oder verschieden sind und jeweils
für Phenyl stehen, das durch Halogen, insbesondere
Fluor oder Chlor, Trifluormethyl, Trifluormethoxy,
Trifluormethylmercapto, Cyano, Carboxy, Alkyl, Alkoxy,
Acyl, Alkoxycarbonyl oder Dialkylaminosulfonyl, mit jeweils
1 bis 4 Kohlenstoffatomen in den Alkyl-, Alkoxy- und
Acylresten, ein-, zwei-, drei- oder vierfach substituiert
ist.

Die Herstellung der neuen Verbindungen aus der durch die allgemeine Formel (I) definierten Stoff-klasse erfolgt ebenfalls nach an sich bekannten Methoden gemäß den oben genannten Verfahrensvarianten a) bis c), wobei die als Ausgangsstoffe verwendeten Isocyanatderivate, Amine und Phenylcarbamidsäureester der allgemeinen Formel (III), (IV), (VI) und (VII) bekannt sind oder nach bekannten Methoden hergestellt werden können (vergl. R. Wagner et al, Synthetic Organic Chemistry, Wiley, New York, (1953), S. 640, 645, 653).

Die Harnstoffderivate gemäß Formel (I) zeigen eine vorteilhafte Hemmung der Lipidabsorption bei Mensch und Tier. Bei der Aufnahme fetthaltiger Nahrung führen sie zu einer geringeren alimentären Hyperlipamie, bei gleichzeitiger Hemmung der Cholesterinabsorption, so daß sie insbesondere zur Behandlung von Fettstoffwechselstörungen, wie z. B. Hyperlipoproteinämien, Atherosklerose oder Adipositas verwendet werden können.

Der Nachweis der vorteilhaften Wirkung lässt sich durch folgende Versuchsanordnung an Ratten zeigen:

Zur Erzeugung einer alimentären Hyperlipämie erhält eine Gruppe von Ratten 2,5 ml/kg Olivenöl per os verabreicht (Kontrollgruppe). Eine entsprechende Gruppe von anderen

15

Ratten erhält gleichzeitig mit der Olivenölapplikation die Wirksubstanz als Suspension in Traganthschleim mit der Schludsonde verabreicht. Eine weitere Kontrollgruppe von Ratten erhält nur Traganthschleim appliziert.

2 Stunden nach der Applikation von Olivenöl werden die Konzentrationen der Serumtriglyceride in allen drei Rattengruppen bestimmt (Methode: J. Ziegenhorst, Klin. Chem. <u>21</u>, (1975) 1627). Zwei Stunden nach der Fettapplikation zeigen die nur mit Olivenöl behandelten Ratten (Gruppe 1) gegenüber den Ratten ohne Fettapplikation (Gruppe 3) einen deutlichen Anstieg der Serumtriglyceride. Mit diesem Anstieg, der gleich 100 % gesetzt wird, werden die verminderten Serumtriglycerid-Anstiege der mit Wirksubstanz und Olivenöl behandelten Tiere (Gruppe 2) verglichen. Es wurde gefunden, daß bereits geringe Dosierungen der Harnstoffderivate gemäß Formel (I) eine signifikante Senkung der Serumtriglyceride verursachen. Neben der starken lipidabsorptionshemmenden Wirkung zeigen die Verbindungen auch eine ausgesprochen gute Verträglichkeit.

Zur vorliegenden Erfindung gehören pharmazeutische Zubereitungen, die neben nichttoxischen, inerten pharmazeutisch
geeigneten Trägerstoffen eine oder mehrere Verbindungen
der obigen Formel enthalten oder die aus einer oder
mehreren Verbindungen der obigen Formel bestehen sowie
Verfahren zur Herstellung dieser Zubereitungen.

Zur vorliegenden Erfindung gehören auch pharmazeutische Zubereitungen in Dosierungseinheiten. Dies bedeutet, daß

die Zubereitungen in Form einzelner Teile, z.B. Tabletten, Dragees, Kapseln, Pillen, Suppositorien und Ampullen, vorliegen, deren Wirkstoffgehalt einem Bruchteil oder einem Vielfachen einer Einzeldosis entsprechen. Die Dosierungseinheiten können z.B. 1, 2, 3 oder 4 Einzeldosen oder 1/2, 1/3 oder 1/4 einer Einzeldosis enthalten. Eine Einzeldosis enthält vorzugsweise die Menge Wirkstoff, die bei einer Applikation verabreicht wird und die gewöhnlich einer ganzen, einer halben oder einem Drittel oder einem Viertel einer Tagesdosis entspricht.

Unter nichttoxischen, inerten pharmazeutisch geeigneten Trägerstoffen sind feste, halbfeste oder flüssige Verdünnungsmittel, Füllstoffe und Formulierungshilfsmittel jeder Art zu verstehen.

Als bevorzugte pharmazeutische Zubereitungen seien Tabletten, Dragees, Kapseln, Pillen, Granulate, Lösungen, Suspensionen und Emulsionen und Pasten genannt.

Tabletten, Dragees, Kapseln, Pillen und Granulate können den oder die Wirkstoffe neben den üblichen Trägerstoffen enthalten, wie (a) Füll- und Streckmittel, z.B. Stärken, Milchzucker, Rohrzucker, Glukose, Mannit und Kieselsäure, (b) Bindemittel, z.B. Carboxymethylcellulose, Alginate, Gelatine, Polyvinylpyrrolidon, (c) Feuchthaltemittel, z.B. Glycerin, (d) Sprengmittel, z.B. Agar-Agar, Calciumcarbonat und Natriumbicarbonat, (e) Lösungsverzögerer, z.B. Paraffin und (f) Resorptionsbeschleuniger, z.B. quarternäre Ammoniumverbindungen, (g) Netzmittel, z.B. Cetylalkohol, Glycerinmonostearat, (h) Adsorptionsmittel, z.B. Kaolin und Bentonit und (i) Gleitmittel,

z.B. Talkum-, Calcium- und Magnesiumstearat und feste Polyäthylenglykole oder Gemische der unter (a) - (i) aufgeführten Stoffe.

Die Tabletten, Dragees, Kapseln, Pillen und Granulate können mit den üblichen, gegebenenfalls Opakisierungsmittel enthaltenden Überzügen und Hüllen versehen sein und auch so zusammengesetzt sein, daß sie den oder die Wirkstoffe nur oder bevorzugt in einem bestimmten Teil des Intestinaltraktes, gegebenenfalls verzögert abgeben, wobei als Einbettungsmassen z.B. Polymersubstanzen und Wachse verwendet werden können.

Der oder die Wirkstoffe können gegebenenfalls mit einem oder mehreren der oben angegebenen Trägerstoffe auch in mikroverkapselter Form vorliegen.

- Lösungen und Emulsionen können neben dem oder den Wirkstoffen die üblichen Trägerstoffe, wie Lösungsmittel, Lösungsvermittler und Emulgatoren, z.B. Wasser, Aethylalkohol, Tsopropylalkohol, Aethylcarbonat, Aethylacetat, Benzylalkohol, Benzylbenzoat, Propylenglykol, 1,3-Butylenglykol, Dimethylformamid, Oele, insbesondere Baumwollsatöl, Erdnußöl, Maiskeimöl, Olivenöl, Ricinusöl und Sesamöl, Glycerin, Glycerinformal, Tetrahydrofurfurylalkohol, Polyäthylenglykole und Fettsäureester des Sorbitans oder Gemische dieser Stoffe enthalten.
- 25. Zur parenteralen Applikation können die Lösungen und Emulsionen auch in steriler und blutisotonischer Form vorliegen.

Suspensionen können neben dem oder den Wirkstoffen die üblichen Trägerstoffe, wie flüssige Verdünnungsmittel, z.B. Wasser, Aethylalkohol, Propylenglykol, Suspendiermittel, z.B. äthoxylierte Isostearylalkohole, Polyoxyäthylensorbit- und -sorbitanester, mikrokristalline Cellulose, Aluminiummethanhydroxid, Bentonit, Agar-Agar und Traganth oder Gemische dieser Stoffe enthalten.

Die genannten Formulierungsformen können auch Färbemittel, Konservierungsstoffe sowie geruchs- und geschmacksverbessernde Zusätze, z.B. Pfefferminzöl und Eukalyptusöl, und Süßmittel, z.B. Saccharin, enthalten.

Die therapeutisch wirksamen Verbindungen sollen in den oben aufgeführten pharmazeutischen Zubereitungen in einer Konzentration von etwa 0,1 bis 99,5, vorzugsweise von etwa 0,5 bis 95 Gewichtsprozent der Gesamtmischung, vorhanden sein.

Die oben aufgeführten pharmazeutischen Zubereitungen können außer Verbindungen der obigen Formel auch andere pharmazeutische Wirkstoffe enthalten.

Die Herstellung der oben aufgeführten pharmazeutischen Zubereitungen erfolgt in üblicher Weise nach bekannten Methoden, z.B. durch Mischen des oder der Wirkstoffe mit dem oder den Trägerstoffen.

Zur vorliegenden Erfindung gehört auch die Verwendung der Verbindungen der obigen Formel sowie die Verwendung von pharmazeutischen Zubereitungen, die eine oder mehrere Verbindungen der oben angegebenen Formel enthalten, in der

10

15

Human- und Veterinärmedizin zur Verhütung, Besserung und/oder Heilung von Erkrankungen des Fettstoffwechsels.

Die Wirkstoffe oder die pharmazeutischen Zubereitungen können oral oder parenteral, vorzugsweise oral, appliziert werden.

Im allgemeinen hat es sich sowohl in der Human- als auch in der Veterinär-Medizin als vorteilhaft erwiesen, den oder die Wirkstoffe in Mengen von etwa 1,0 bis etwa 500, vorzugsweise 5 bis 100 mg/kg Körpergewicht je 24 Stunden, verteilt auf 1 bis 6 Verabreichungen, und zwar vor und/oder während und/oder nach der Mahlzeit zu applizieren. Eine Einzelgabe enthält den oder die Wirkstoffe vorzugsweise in Mengen von etwa 1 bis etwa 100 mg/kg Körpergewicht. Es kann jedoch erforderlich sein, von den genannten Dosierungen abzuweichen, und zwar in Abhängigkeit von der Art und dem Körpergewicht des zu behandelnden Objekts, der Art und der Schwere der Erkrankung, der Art der Zubereitung und der Applikation des Arzneimittels sowie dem Zeitraum bzw. Intervall, innerhalb welchem die Verabreichung erfolgt. So kann es in einigen Fällen ausreichend sein, mit weniger als der o.g. Menge Wirkstoff auszukommen, während in anderen Fällen die oben angeführte Wirkstoffmenge überschritten werden muß. Die Festlegung der jeweils erforderlichen optimalen Dosierung und Applikationsart der Wirkstoffe kann durch jeden Fachmann aufgrund seines Fachwissens leicht erfolgen.

Die folgenden Formulierungsbeispiele erläutern die Herstellung von erfindungsgemäß zu verwendenden Arzneimittelzubereitungen:

Beispiele für Tablettenherstellung

5

10

- 1. 100 mg der Verbindung des Beispiels 1 werden mit 69 mg Milchzucker und 30 mg Maisstärke gemischt, anschließend mit einem Kleister aus 15 mg Maisstärke angeknetet und durch ein Sieb mit 3 - 5 mm Maschenweite gedrückt. Anschließend wird in einem Trockner bei 60 - 80°C getrocknet.
 - Das erhaltene Granulat wird durch ein Sieb mit 0,8 mm Maschenweite geschlagen, weitere 15 mg Maisstärke, 10 mg Kalkum und 1 mg Magnesiumstearat werden zugemischt und mit Hilfe einer üblichen Tablettenpresse zu runden Tabletten mit 9 mm Durchmesser und einem Gesamtgewicht von 240 mg verpreßt.
- 2. 200 mg der Verbindung des Beispiels 29 werden mit 97 mg sekundärem Calciumphosphat vermischt und mit einer wässrigen Gelantinelösung, die 2 mg Gelantine enthält angeknetet. Anschließend wird durch ein Sieb mit 3 5 mm Maschenweite gedrückt und bei 60 80°C getrocknet. Das trockene Granulat wird gesiebt (0,8 mm),anschließend
 20 mg Weizenstärke und 1 mg Magnesiumstearat zugemischt und auf bekannte Weise tablettiert. Man erhält runde Tabletten vom Durchmesser 8 mm und einem Gesamtgewicht von 320 mg.

Besonders geeignet sind Harnstoffderivate der allgemeinen Formel (I),

in der
R¹ und R² für Wasserstoff stehen,
X für Sauerstoff steht und

und R⁴ jeweils für Phenyl stehen, welches durch 1, 2
oder 3 gleiche oder verschiedene Substituenten aus
der Gruppe Chlor, Fluor, Cyano, Trifluormethyl,
Trifluormethoxy, Trifluormethylmercapto, Dialkylaminosulphonyl, Alkoxycarbonyl oder Alkyl, mit jeweils 1 bis 4
Kohlenstoffatomen in den Alkyl- und Alkoxyresten, substituiert ist.

Die nachfolgenden Beispiele erläutern die Herstellung der erfindungsgemäß verwendbaren Wirkstoffe:

Bemerkung: In den nachfolgenden Beispielen besitzen die folgenden Abkürzungen folgende Bedeutung:

THF = Tetrahydrofuran

DMSO = Dimethylsulfoxid

Tol = Toluol

<u>Le A 19 667</u>

030065/0364

0,05 Mol 2-Chlor-5-trifluormethylanilin werden in 30 ml Tetrahydrofuran gelöst und mit einer Lösung von 0,05 Mol 3-Chlor-4-trifluormethylphenylisocyanat in 30 ml Tetrahydrofuran verrührt. Das Reaktionsgemisch wird auf 50°C erwärmt, wobei der N-2-Chlor-5-trifluormethylphenyl-N'-3-chlor-4-trifluormethylphenyl-harnstoff ausfällt. Schmelzpunkt 210-212°C; Ausbeute: 82 % der Theorie.

Beispiel 2 (Variante b)

Eine Lösung von 0,5 Mol p-Fluoranilin in 300 ml Dichlorbenzol und 70 ml (0,5 Mol) Triäthylamin wird mit 0,5 Mol Chlorameisensäurephenylester unter Kühlung (0-10°C) versetzt. Das Reaktionsgemisch wird anschließend 24 Stunden bei Raumtemperatur stehengelassen. Man saugt vom entstandenen Triethylamin-hydrochlorid ab und versetzt das Filtrat mit 0,5 Mol 3-Chlor-4-trifluormethylanilin. Die Reaktionslösung wird 6 Stunden auf 180°C erhitzt, das Lösungsmittel unter Vakuum abgezogen und der Rückstand in 250 ml Ether aufgekocht und erneut abgesaugt. Man erhält N-4-Fluorphenyl-N'-3-chlor-4-trifluormethylphenylharnstoff vom Schmelzpunkt 212 bis 214°C. Ausbeute: 67 % der Theorie.

Le A 19 667

10

Beispiel 3 (Variante c)

- 5

10

Eine Lösung von 0,2 Mol 3,5-Dichloranilin in 150 ml Tetrahydrofuran wird mit 30 ml Triäthylamin versetzt. Man tropft
0,25 Mol Schwefelkohlenstoff zu, erhitzt'5 Stunden auf 50 60°C, kühlt auf 20°C ab und versetzt anschließend mit 0,25
Mol Methyljodid. Nach 2-stündigem Rühren bei 20 - 25°C werden 200 ml Xylol zugesetzt und die organische Phase mit
Wasser ausgeschüttelt, anschließend eingeengt und mit 0,2
Mol 3,5-Dimethylanilin versetzt. Dann wird das Reaktionsgemisch bis zum Nachlassen der Methylmercaptanentwicklung
auf 80 - 140°C erhitzt. Man erhält N-3,5-dichlorphenyl-N'3.5-dimethylphenyl-thioharnstoff, der nach dem Abkühlen
abgesaugt wird.

Schmelzpunkt: 265 - 267°C; Ausbeute: 49 % der Theorie.

Beispiel 4 (Variante d)

$$H_5C_2OOC - OOC_2H_5$$

Ein Gemisch von 0,2 Mol p-Aminobenzoesäureethylester, 150 ml 3,5-Dichlorbenzol und 0,1 Mol Diphenylcarbonat wird 6 Stunden auf 180°C erhitzt. Die Reaktionsmischung wird abgekühlt und nach 24 Stunden abgesaugt. Man erhält Bis-4-ethoxycarbonylphenyl-harnstoff. Schmelzpunkt: 223-225°C; Ausbeute 62 % der Theorie.

Beispiel 5 (Variante a)

0,05 Mol N-Butylanilin werden in 200 ml Methylenchlorid mit 0,05 Mol 4-Trifluormethyl-3-chlorphenylisocyanat bei Raumtemperatur umgesetzt. Nach 12 Stunden wird der ausgefallene Niederschlag isoliert und aus Methanol umkristallisiert. Man erhält N-4-Trifluormethyl-3-chlorphenyl-N-butyl-N'-phenylharnstoff.

Schmelzpunkt: 95°C; Ausbeute: 75 % der Theorie.

Beispiel 6 (Variante a)

- 0,1 Mol 5-Aminotetralin werden in 30 ml Toluol gelöst und mit 0,1 Mol Phenylsenföl versetzt, wobei die Temperatur auf 35°C ansteigt und sich ein Niederschlag bildet. Man läßt 24 Stunden stehen und saugt den N-5-Tetralyl-N'-phenyl-thioharnstoff ab.
- 15 Schmelzpunkt: 145-147°C; Ausbeute: 83 % der Theorie.

Die folgenden Tabellenbeispiele werden, wenn nicht ausdrücklich anders angegeben, gemäß Variante a) analog Beispiel 1 hergestellt:

Tabelle 1

R^4 -NH-C-NH- R^3	٠	:_	
R -NG-C-NH-K		(I	a)
Ö	-	•	

Bei- spiel	R ⁴	·	R ³	Fp(°C)	Lösungs- mittel	Aus- beute
Nr.	. •	·		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	WICCEL	(% der Theorie)

7)
$$CF_3$$
 C1 CCF_3 202-203 Iol 72

CF 125-138 INF 81

12)
$$O_2N-$$
 - CF_3 164 DMSO 51

Le A 19 667

030065/0364

Bei- spiel Nr.	R ⁴	R ³	Fp(°C)	Lösungs- mittel	Aus- beute (% der Theorie)
13)	0 ₂ N-		3 221	THF	87
14)	C1 OH	-CF	' ₃ 135–13	6 THF	70
15)	CF ₃ -		of ₃ 208–21	O Tol	79
16)	C1-CN	-cı	₃ 236–23	88 THF	. 74
17)	F ₃ CS-O		F 205-20)7 Tol	91
18)	F ₃ CO-	F F	F 173-1	75 Tol	93
19)	F ₃ C-\(\sigma\)-	F		02 Tol	95
20)	CF ₃ -	F	F 249-2	51 Tol	90
==_=		030065/	0364		

Bei- R ⁴ spiel Nr.	R ³	Fp(°C) Lösungs- mittel	Aus- beute (% der Theorie)
21) F ₃ CO-{\bigcream}-	-(C)-ocr ₃	215 - 217 Tol	
	C1 /C1		
22) F ₃ CO-\(\)-	-(CF ₃	189-191 Tol	87
23) CF ₃ O-	-SCF ₃	239-241 Tol	96
24) CF ₃ S-	-<	267-269 Tol	72
25) CF ₃ S-\(\)-	CF ₃	149-151 Tol	68
26) CF ₃ S-	-CF ₃	129-131 Tol	96.
27) CF ₃ -	-CF ₃	245-247 Tol	98
28) CF ₃ -	-CF ₃	137—139 Tol	89

Le A 19 667

030065/0364

Bei- R⁴ spiel

 R^3

Fp(°C)

Lösungsmittel

Ausbeute (% der Theorie)

230-234 THF

89

167-169 THF

81

243-245 THF

64

75

61

84

215-217 Tol

60

Bei- R ⁴ spiel Nr.	R ³	mittel b	us- eute { der heorie)
36) F-	C1 	212-214 Tol	86
37) F-	C1 -CF ₃	212-214 Tol	76
38) CF ₃ SO ₂ -	-CF ₃	245-248 DMS0	71
79) CF ₃ S-		197-199 THF	82
CF ₃	-CI -CF ₃	184-186 Tol	69
41) NC-()-	C1 -CF ₃	255 - 257 THF	70
42) CN-C1	-C1 -CF ₃	273-275 THF	81

Bei- spiel Nr.	R ⁴	_R 3	Fp(°C) Lösungs- mittel	Aus- beute (% der Theorie)
	C1	CF ₃		
43)	c1-{()}-	-(C)	238-240 Tal	96
44)	CO2C2H5	-CF ₃	188-190 Tol	88
45)	NC-CH3	-CF ₃	190-200 THF	-48
46)	CH ₃ CN	-CF ₃	215-217 THF	62
47)	F-CF3	C1 CF ₃	218-220 THF	93
48)	SCH ₃	-CF ₃	187-189 THF	78
49)	CI-O-S-O	CF ₃ . C1	₃ 202-204 THF	42

CI CI CF3 143-46 Tol 86 51) CF3 CF3 CF3 CI CF3 52) CF3 CH-CF20-O	Bei- R ⁴ spiel Nr.	R ³	Fp(°C) Lösungs- mittel	Aus- beute (% der Theorie)
51) \bigcirc -	ocf ₃	_C1		
52) CF ₃ -CH-CF ₂ 0-OO -C1 140-143 THF 68 C1 53) C1 C1 54) CF ₃ S-OCF ₃ 198-200 THF 82 C1 C1 C1 C1 C1 C1 C1 C1 C1 C	50)	-CF ₃	143-46 Tol	86
52) CF ₃ -CH-CF ₂ 0-OO -C1 140-143 THF 68 C1 53) C1 C1 54) CF ₃ S-OCF ₃ 198-200 THF 82 C1 C1 C1 C1 C1 C1 C1 C1 C1 C	F			
52) CF_3 - CH - CF_2 0- \bigcirc - \bigcirc - \bigcirc - \bigcirc -C1 140-143 THF 68 53) \bigcirc - 194-196 THF 74 SCF ₃ C1 C1 54) CF_3 S- \bigcirc - \bigcirc	51)	-CF ₃	210-212 THF	54
53) \bigcirc - 194-196 THF 74 SCF ₃ C1 C1 54) \bigcirc - \bigcirc	E.		^F 3	
SCF_3 C1 C1 SCF_3 C1 C1 CF_3 C1 C1	52) CF ₃ -CH-CF ₂ O	-◎◎-	140-143 THF	68
SCF_3 C1 C1 SCF_3 C1 C1 CF_3 C1 C1		C1		
54) $CF_3S - \bigcirc - \bigcirc - CF_3$ 198-200 THF 82 C1 C1 C1 CF3 CF3 CF3 CI CF3 CI CI CI CI CI CI CI CI CI C	SCF	<u>(O</u>)-	194-196 THF	74
CI C1 C1 $C1$ CT_3	a salah		198-200 THE	£2
CF ₃ CI	, <u>U</u>			
CF ₃ CI CF ₃ CCF ₃ C	55) CF ₃ S-(-)-	-CF ₃	217-219 Tol	88
56) ————————————————————————————————————	CF ₃	ÇI.		
~~ <u>C</u>)-c1	56)	-CF ₃	220-221 THF	62
	~~ <u>~</u>	C1		

Bei spi Nr.	el	R ³	Fp(°C)	Lösungs- mittel	Aus- beute (% der Theorie)
57)	c ₂ H ₅ oc	-CF ₃	234-23	7 Tol	84
58)	CH ₃ CH ₃	-CF ₃	234	Tol	92
59)	SO ₂ N	-CF ₃	223	DMSO	59
H ₃ C	cooc .	-CF ₃	220	THF	85
61)	п ³ с-с-сн ³ Сн	-CH3 CH3 CH3	298	Xylal	71
62)	CH (CH ₃) ₂ CH (CH ₃) ₂ OCH ₃	CH (CH ₃) ₂ CH (CH ₃) ₂	230	Dichlor- benzol	- 49
63)	so ₂ c ₂ H ₅	-CF ₃	254	DMSO	78
				_	•

Bei- R ⁴ spiel Nr.	R ³	Fp (°C)	Lösungs- mittel	Aus- beute (% der Theorie)
		•		•
	C1			· •
64)	- ()-CF ₃	258	DMSO	80
_ <u>Q</u>	^{CH} 3 C1	· ·		•
		, -		• • • • • • • • • • • • • • • • • • •
65) ()-CH ₂ -SO ₂	$-CF_3$	231	THF	72
©)) . ОСН.			
CH ₃	OCH ₃ CH(CH ₃) ₂	·		
3, 0	$-\langle \mathcal{O} \rangle$	246	THF.	89 .
CH ₃	ĆН (СН ₃) 2			
50 ₃ H 67) H ₂ N-() -	-NH ₂			-
67) H ₂ N-()-	-\(\frac{1}{2}\)	•		
н ₃ со ₂ с	CO2CH3			· · ·
68)		259	Dichlo benzol	r- 54
H ₃ CO ₂ C	CO ₂ CH ₃		·	
69) H ₉ C ₄ 00C-()-	{()}-CF ₃	224	IHF	0.0
137 130 ₄ 000 0	- Cr.3	223	ınr	88
			•	
170) C3H7 NSO2-O}-	(C)-CH ₃	197	THE	84
С ₃ н ₇	CH ₃	· .· · ·		
3 /		• •		ř

Bei- R ⁴ spiel Nr.	R ³	Fp(°C) Lösungs mittel	- Aus- beute (% der Theorie)
71) CH ₃ -C-CH ₃ CH ₃	Co ₂	216 Tol	66
72) CH ₃ (CH ₂) ₁₀ CC	· -	C1 -CF ₃ 185 Tol	74
73) N N C ₂ H ₅		191-194 THF	92
74) C1-C1	-N	, СН ₃ 193-196 ТНГ	80
75)	-\(\sigma\)-N\(\right\)	226-228 THF	76
76) C1-C1	-\(\sigma\)-\(\ni\)	222-224 THF	79
77) CN	-{\(\)-c\	^I 3 -СН ₃ 178 То ¹	L 86

Bei-	R4
Nr.	

R³

Fp(°C) Lösungs mittel

Ausbeute (% der Theorie)

193

Tol

79

THF

92

253

THE

95

276

THE

·89

249

To1

95[°]

119-121 THF

88

298-300 DMSD

76

Le A 19 667

030065/0364

Bei- R ⁴ spiel Nr.	R ³	Fp(°C) Lö mi	sungs- ttel	Aus- beute (% der Theorie)
	, <u>C</u> 1			-
85) N=N-(_)-	-CF ₃	244-247	THF	63
86) N-	-CF ₃	208-310	THF	86
87) CH ₃ - N -	-CF ₃	230-231	THF	77
88) N	-CF ₃	258 – 260	THF	81
89) N	-CF ₃	222-224	THF	68
90) N	-CF ₃	168-171	THF .	75
91) S	-CF ₃	179	DMS0	65

Bei- R ⁴ spiel Nr.	R ³	Fp(°C) Lösungs- mittel	Aus- beute (% der Theorie)
92) S	-CF ₃	270 DMS0	49
93) (0,0)	-CF ₃	270 THF	91
94) N N C ₂ H ₅	-C1	193-195 THF	.84
C ₂ H ₅ N N N C ₂ H ₅	-CF ₃	194-195 THF	89
96) ⁰ 2 ^N	C1 CF ₃	123-125 THF	83
97) CF ₃	SCF ₃	152-153 THF	88
98) CF ₃	SCF ₃	168-170 THF	81

Bei-	R ⁴	R ³	Fp(°C)	Lösungs- mittel	Ausbeute
spiel Nr.				miccei	(% der Theorie)
CF 99)		CF ₃	173-175	THF	69
CF 100)		CI CF3	161-164	THF	72
CI 101)		0-CHF ₂	146-147	THF	90
N(102)		ScF ₃	225-227	THF	93
NO3)		SCF ₃	212-214	THF	79
104)		CF ₃	200-202	THF	81
N 105)	c	cr cf3	213-215	THF	84
N 106)	c T	OCHF ₂	116-118	THF	90

Bei- spiel Nr.	R ⁴	R ³	Fp(^O C)	Lösungs- : mittel	Ausbeute (% der Theorie)
NC 107)		CF ₃	159-161	THF	92
CF ₃ O 108)		SCF ₃	129-131	THF "	91
CF ₃ 0 109)		SCF ₃	124-126	THF	72
CF ₃ 0 110)		CF ₃	128-131	THF	89
CF ₃ 0		CF ₃	168-170	THF	. 82 ·
с ₂ н ₅ 00с 112)		CF ₃	135–137	THF	88
с ₂ н ₅ оос 113)		SCF ₃	120-121	THF	83
с ₂ н ₅ оос 114)		CI	213-215	THF -	72
CH ₃		C1 C1	265–267	THF	89
Le A 19	CH ₃	C1			

030065/0364

				•		
	Bei- spiel Nr.	Ŗ ⁴	_R 3	Fp(°C)	Lösungs- mittel	Aus- beute (% der Theorie)
	116)	NC C	C1	220-222	THF	87
	C.	F ₃	C1	180–182	THF	78
	118)	C1	C1	296 – 298	THF	75
(С ₄ Н ₉) ₂ N 119)	J-S0 ₂	CN	105-109	THF	64
	(C ₄ H ₉) ₂ N- 120)	-502	COOC 2H	5 108–110	THF	91
	(C ₄ H ₉) ₂ l 121)	N-S0 ₂	CH ₃	106–108	THF	79

۔ 3<u>6 جم</u>د ۔

2928485

Tabelle 2

$$R^{1}$$
 R^{4}
 $-N$
 $-C$
 $-NH$
 $-R^{3}$
(I be

Bei- R¹ spiel

R⁴

3 .

p Lösungs mittel

ausbeute (% der Theorie

(O)-

-(C)-CF₃ 117

•

<u></u>

· .T

85

◎

(O)-c_{±3}

95 1

68-

NO₂-(O)

-@-cr3

187 Tol

92

 $\langle \overline{0} \rangle$

-{O}-cæ³

97 Tol

79



101 [Tol

B6

- 37-40 - 2928485

Nr.	Bei- spiel Nr.	R ¹	R ⁴	R ³	Fp	Lösungs- mittel	Aus- beute (% der Theorie)
-----	----------------------	----------------	----------------	----------------	----	--------------------	-------------------------------------

Tabelle 3

R⁴-NH-C-NH-R³

Bei- spiel Nr.	R ⁴	R ³	Fp(^o C)	Lösungs mittel	- Ausbeute (% der Theorie)
130} 〈	<u></u>		N(Me) ₂ 138-13	9 ⁰ C THF	82
131)		CO2CH3	C1 152-15	4 ⁰ C THF	71
132)		CO,CH ₃	СО ₂ СН ₃ 171-17	75°C THF	79
133)		·(O)	.50 ₂ СН _ў , 167-1	O ^O C THF	84